Setelah mempelajari konsep asam dan basa menurut Arrhenius, salah satu contoh reaksi asam basa dalam kehidupan sehari-hari adalah reaksi antara asam cuka (CH_3COOH) dan natrium hidroksida ($NaOH$).

Perhatikan persamaan reaksi berikut ini:

$$CH_3COOH_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow CH_3COONa_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

Ion H^+ dari asam akan bereaksi dengan ion OH^- dari basa sehingga menghasilkan air (H_2O), sedangkan ion lainnya membentuk garam.

Berdasarkan persamaan reaksi di atas. Diskusikan dengan kelompok kalian untuk menjawab pertanyaan berikut.

1. Zat manakah yang bertindak sebagai asam dan basa pada reaksi di atas?

---

2. Berdasarkan contoh tersebut, bagaimana reaksi antara senyawa katekin dalam gambir dengan kalsium hidroksida ($Ca(OH)_2$) dalam kapur sirih yang digunakan dalam pembuatan sembeq?

LIVEWORKSHEETS